# HYDROGEN PRODUCTION FROM ALCOHOL DISTILLERY WASTEWATER USING AN ANAEROBIC SEQUENCING BATCH REACTOR UNDER THERMOPHILIC CONDITION

Aungsika Thungmanee

A Thesis Submitted in Partial Fulfilment of the Requirements
for the Degree of Master of Science

The Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University
in Academic Partnership with

The University of Michigan, The University of Oklahoma,

Case Western Reserve University and Institut Français du Pétrole

2011

Thesis Title: Hydrogen Production from Alcohol Distillery Wastewater

Using an Anaerobic Sequencing Batch Reactor under

Thermophilic Condition

By: Aungsika Thungmanee

**Program:** Petrochemical Technology

Thesis Advisors: Assoc. Prof. Pramoch Rangsunvigit

Prof. Sumaeth Chavadej

Asst. Prof. Thammanoon Sreethawong

Accepted by the Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University, in partial fulfilment of the requirements for the Degree of Master of Science.

College Dean

(Asst. Prof. Pomthong Malakul)

**Thesis Committee:** 

(Assoc. Prof. Pramoch Rangsunvigit)

(Prof. Sumaeth Chavadej)

(Asst. Prof. Thammanoon Sreethawong)

(Assoc. Prof. Ratana Rujiravanit)

Ratana Rujiravanit

(Assoc. Prof. Wanwisa Skolpap)

#### **ABSTRACT**

5271004063: Petrochemical Technology Program

Aungsika Thungmanee: Hydrogen Production from Alcohol Distillery

Wastewater Using an Anaerobic Sequencing Batch Reactor under

Thermophilic Condition

Thesis Advisors: Assoc. Prof. Pramoch Rangsunvigit, Prof. Sumaeth

Chavadej, and Asst. Prof. Thammanoon Sreethawong 74 pp.

Keywords: Hydrogen Prod

Hydrogen Production/ Alcohol Distillery Wastewater/ Anaerobic

Sequencing Batch Reactor/ Thermophilic Condition

The production of hydrogen from wastewater by anaerobic fermentation is considered to be the most efficient and economical process. In this research, hydrogen production via dark fermentation from alcohol distillery wastewater using an anaerobic sequencing batch reactor (ASBR) with a working volume of 4 L was investigated. The ASBR system was operated at different COD loading rates (30, 45, 60, and 75 kg/m³d) with a fixed feed COD of 40,000 mg/l under a thermophilic temperature of 55 °C, with a controlled pH at 5.5 and a cycle time of 6 cycles/day. The produced gas composition and the concentration of volatile fatty acids (VFA) in the effluents were analyzed by a gas chromatograph (GC) with a thermal conductivity detector (TCD) and a flame ionization detector (FID). The results showed that under the optimum condition for maximum hydrogen production of a COD loading rate of 45 kg/m³d and a hydraulic retention time of 21 h, the produced gas contained 19.72 % H<sub>2</sub>, 73.87 % CO<sub>2</sub> and 6.41 % CH<sub>4</sub>. A specific hydrogen production rate (SHPR) of 65.3 ml H<sub>2</sub>/g MLVSS d and a hydrogen yield of 56.1 ml H<sub>2</sub>/g COD removed were obtained.

### บทคัดย่อ

อังก์ศิกา ถังมณี: การผลิตไฮโครเจนจากน้ำเสียที่ได้จากกระบวนการกลั่นแอลกอฮอล์ โคยใช้ถังปฏิกรณ์แบบกะต่อเนื่องที่ปราศจากอากาศภายใต้สภาวะเทอร์โมฟิลิก (Hydrogen Production from Alcohol Distillery Wastewater Using an Anaerobic Sequencing Batch Reactor under Thermophilic Condition) อ. ที่ปรึกษา: รศ.คร. ปราโมช รังสรรค์วิจิตร ศ.คร. สุเมธ ชวเคช และ ผศ.คร. ธรรมนูญ ศรีทะวงศ์ 74 หน้า

กระบวนการผลิตไฮโครเจนจากน้ำเสียค้วยกระบวนการหมักภายใต้สภาวะที่ปราสจาก อากาศเป็นกระบวนการที่มีประสิทธิภาพภาพสูง อีกทั้งยังเป็นกระบวนการที่ประหยัดในงานวิจัยนี้ ใค้ทำการศึกษาการผลิตก๊าซไฮโครเจนชีวภาพจากน้ำเสียที่ใค้จากกระบวนการกลั่นแอลกอฮอล์ ค้วยกระบวนการหมักแบบไม่ใช้แสงโดยใช้ถังปฏิกรณ์แบบกะต่อเนื่องที่ปราสจากอากาศปริมาตร 4 ลิตร โดยถังปฏิกรณ์แบบคะต่อเนื่องนี้ถูกควบคุมที่ก่าอัตราการป้อนสารอินทรีย์ที่แตกต่างกันที่ 30 45 60 และ 75 กิโลกรัมต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน โดยควบคุมค่าปริมาณสารอินทรีย์เริ่มค้นที่ 40,000 มิลลิกรัมต่อลิตร โดยดำเนินการภายใต้อุณหภูมิ 55 องศาเซลเซียส ค่าความเป็นกรดค่าง 5.5 และ วัฏจักรเวลา 6 รอบต่อวัน จากการศึกษาพบว่า สภาวะที่เหมาะสมสำหรับการผลิตก๊าซ ไฮโดรเจนได้สูงสุดคือที่อัตราการป้อนสารอินทรีย์ 45 กิโลกรัมต่อลูกบาศก์เมตรต่อวัน และ ระยะเวลาที่สารอินทรีย์อยู่ในเครื่องปฏิกรณ์ 21 ชั่วโมง โดยก๊าซที่ผลิตได้ประกอบด้วย ก๊าซ ไฮโดรเจนร้อยละ 19.72 ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ร้อยละ 73.87 และก๊าซมีเทนร้อยละ 6.41 โดยมีอัตราการผลิตก๊าซไฮโดรเจนจำเพาะ 65.3 มิลลิลิตรของก๊าซไฮโดรเจนต่อกรัมของของแข็ง แขวนลอยต่อวัน และผลได้ของก๊าซไฮโดรเจน 56.1 มิลลิลิตรของก๊าซไฮโดรเจนต่อกรัมของ สารอินทรีย์ที่ถูกกำจัด

#### **ACKNOWLEDGEMENTS**

This work would have not been successful without the assistance of the following individuals and organizations. First of all, I am thankful for the scholarship and funding of the thesis work provided by the Petroleum and Petrochemical College, Chulalongkorn University, Thailand; and by the National Center of Excellence for Petroleum, Petrochemicals, and Advanced Materials, Thailand.

I would like to express my grateful appreciation to my thesis advisors, Assoc. Prof. Pramoch Rangsunvigit, Prof. Sumaeth Chavadej, and Asst. Prof. Thammanoon Sreethawong, for their support and advice throughout this research work. Special thanks go to Assoc. Prof. Wanwisa Skolpap and Assoc. Prof. Ratana Rujiravanit for their valuable suggestions. Furthermore, I would like to take this opportunity to thank all of my PPC friends for their friendly assistance, cheerfulness, and encouragement. Also, I am greatly indebted to my parents and my family for their support, love, and understanding. Finally, I would like to thank Red Bull Distillery (1988) Co., Ltd. Part., Samuthsakorn, Thailand for providing alcohol distillery wastewater throughout this research work.

## TABLE OF CONTENTS

	PAGE		
Page	i		
Abstract (in English)			
Abstract (in Thai)			
Acknowledgement			
Table of Contents  List of Tables  List of Figures			
₹			
INTRODUCTION	1		
THEORETICAL BACKGROUND AND			
LITERATURE REVIEW	3		
EXPERIMENTAL	29		
3.1 Materials and Equipment	29		
3.2 Experimental Procedures	30		
3.2.1 Feed Preparation	30		
3.2.2 Bioreactor Design and Operation	30		
3.2.3 Analytical Techniques	33		
RESULTS AND DISCUSSION	39		
CONCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS	53		
5.1 Conclusions	53		
5.2 Recommendations	53		
	act (in Thai) owledgement of Contents of Tables of Figures  R INTRODUCTION  THEORETICAL BACKGROUND AND LITERATURE REVIEW  EXPERIMENTAL 3.1 Materials and Equipment 3.2 Experimental Procedures 3.2.1 Feed Preparation 3.2.2 Bioreactor Design and Operation 3.2.3 Analytical Techniques  RESULTS AND DISCUSSION  CONCLUSIONS AND RECOMMENDATIONS 5.1 Conclusions		

HAPTER	PAGE
REFERENCES	54
APPENDICES	58
Appendix A Gas Chromatograph's Calibration Curve	es 58
Appendix B Preparation of 1 M NaOH Solution for	
pH Control System	63
Appendix C Volatile Fatty Acids (VFA) Quantification	on
by Distillation Method	63
Appendix D Raw Data of Effect of COD loading rate	66
CURRICULUM VITAE	74

## LIST OF TABLES

TABLE		PAGE
2.1	Typical organic loading rates for anaerobic suspended	
	growth processes at 30°C	21
3.1	Operation conditions for the ASBR	32
3.2	Operation conditions for the ASBR system at 6 cycles per	
	day	32
3.3	Conditions for investigating the effect of 6 cycles per day	33
4.1	Potassium toxicity level for hydrogen production	51

## LIST OF FIGURES

FIGURE		PAGE
2.1	Flow diagram of wastewater treatment processes	12
2.2	Schematic representation of anaerobic biological treatment	17
2.3	Anaerobic suspended growth processes: (a) complete-mix	
	process, (b) anaerobic contact process, and (c) anaerobic	
	sequencing batch reactor process	20
2.4	Schematic of the UASB process and some modifications:	
	(a) original process, (b) UASB reactor with sedimentation	
	tank and sludge recycle, and (c) UASB reactor with	
	internal packing for fixed-film attached growth	23
2.5	Schematic views of alternative sludge blanket processes:	
	(a) anaerobic baffled reactor (ABR) and (b) anaerobic	
	migrating blanket reactor (AMBR)	24
2.6	Upflow anaerobic attached growth treatment reactors: (a)	
	anaerobic upflow packed-bed reactor, (b) anaerobic	
	expanded-bed reactor, and (c) anaerobic fluidized-bed	
	reactor	26
2.7	Downflow attached growth anaerobic treatment reactor	26
3.1	Schematic of the studied ASBR process	31
3.2	(a) glass-fiber filter disk (b) filtration apparatus	34
3.3	(a) COD reactor and (b) spectrophotometer	37
4.1	COD removal during the hydrogen production in the	
	ASBR system at the thermophilic condition (55 °C) and	
	pH 5.5	40
4.2	Gas production rate during the hydrogen production in the	
	ASBR system at the thermophilic condition (55 $^{\circ}\text{C})$ and	
	pH 5.5	41

FIGURE		PAGE
4.3	Gas composition during the hydrogen production in the	
	ASBR system at the thermophilic condition (55 °C) and	
	pH 5.5	42
4.4	MLVSS during the hydrogen production in the ASBR	
	system at the thermophilic condition (55 °C) and pH 5.5	43
4.5	Effluent TSS during the hydrogen production in the ASBR	
	system at the thermophilic condition (55 °C) and pH 5.5	44
4.6	Total VFA concentration during the hydrogen production	
	in the ASBR system at the thermophilic condition (55 °C)	
	and pH 5.5	45
4.7	VFA and ethanol concentrations during the hydrogen	
	production in the ASBR system the thermophilic condition	
	(55 °C) and pH 5.5	47
4.8	Hydrogen production rate during the hydrogen production	
	in the ASBR system at the thermophilic condition (55 °C)	
	and pH 5.5	48
4.9	Specific hydrogen production rate (SHPR) during the	
	hydrogen production in the ASBR system at the	
	thermophilic condition (55 °C) and pH 5.5	49
4.10	Hydrogen yield during the hydrogen production in the	
	ASBR system at the thermophilic condition (55 °C) and	
	pH 5.5	50